

TALLER MOL

Para cada ejercicio debes desarrollar el procedimiento completo y ordenado en hojas y luego escribir la respuesta correcta en los espacios en blanco

1. La masa molar (con dos cifras decimales y bien redondeado) del

$\text{Al}(\text{OH})_3$ es $M_{\text{Al}(\text{OH})_3} =$ _____

del H_2SO_4 es $M_{\text{H}_2\text{SO}_4} =$ _____

del $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ es $M_{\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3} =$ _____

del H_2O es $M_{\text{H}_2\text{O}} =$ _____

2. Si en el laboratorio el docente me facilita 500 g de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y 500 g de H_2SO_4 tengo:

más partículas en _____ que en _____

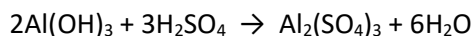
más moles en _____ que en _____

3. Si en el laboratorio el docente me facilita 3 moles de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y 7 moles de H_2SO_4 tengo:

_____ g. de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y _____ g. de H_2SO_4 .

_____ partículas de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y _____ partículas de H_2SO_4 .

4. Según la siguiente ecuación balanceada



Completa las siguientes frases escribiendo en los espacios en blanco el número que corresponda:

a) se requiere _____ mol(es) de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y _____ mol(es) de H_2SO_4 para producir _____ mol(es) de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ y _____ mol(es) de H_2O

b) se requiere _____ g. de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y _____ g. de H_2SO_4 para producir _____ g. de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ y _____ g. de H_2O

c) se requiere _____ partículas de $\text{Al}(\text{OH})_3$ y _____ partículas de H_2SO_4 para producir _____ partículas de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ y _____ partículas de H_2O